

日 本 国 特 許 庁
PATENT OFFICE
JAPANESE GOVERNMENT



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日

Date of Application:

1999年 9月 8日

出 願 番 号

Application Number:

平成11年特許願第254589号

出 願 人

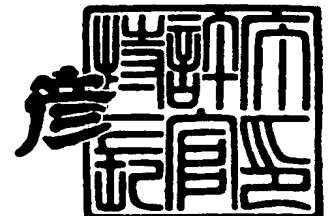
Applicant(s):

ソニー株式会社

2000年 6月29日

特許庁長官
Commissioner,
Patent Office

近 藤 隆 彦



出証番号 出証特2000-3050028

【書類名】 特許願

【整理番号】 9900124903

【あて先】 特許庁長官殿

【提出日】 平成11年 9月 8日

【国際特許分類】 H01M 4/58

【発明者】

【住所又は居所】 福島県郡山市日和田町高倉字下杉下 1 - 1 株式会社ソニー・エナジー・テック内

【氏名】 久山 純司

【発明者】

【住所又は居所】 福島県郡山市日和田町高倉字下杉下 1 - 1 株式会社ソニー・エナジー・テック内

【氏名】 永峰 政幸

【特許出願人】

【識別番号】 000002185

【氏名又は名称】 ソニー株式会社

【代表者】 出井 伸之

【代理人】

【識別番号】 100067736

【弁理士】

【氏名又は名称】 小池 晃

【選任した代理人】

【識別番号】 100086335

【弁理士】

【氏名又は名称】 田村 榮一

【選任した代理人】

【識別番号】 100096677

【弁理士】

【氏名又は名称】 伊賀 誠司

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 019530

【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9707387

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 非水電解質電池用正極活物質及び非水電解質電池

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 スピネル構造を持つリチウム複合マンガン酸化物を含有してなり、その 1 次粒子径の大きさが $0.05\ \mu\text{m}$ 以上、 $10\ \mu\text{m}$ 以下で、凝集体を形成しており、BET 法により測定される比表面積が $0.2\ \text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $2\ \text{m}^2/\text{g}$ 以下の範囲であることを特徴とする非水電解質電池用正極活物質。

【請求項 2】 上記リチウム複合マンガン活物質は、一般式 $\text{Li}_x\text{Mn}_{2-y}\text{M}_y\text{O}_4$ (ただし、 $0.90 \leq x \leq 1.4$ 、 $y \leq 0.30$ であり、M は Ti, V, Cr, Fe, Co, Ni, Al からなる群のいずれか 1 種類以上を表す。) で表されることを特徴とする請求項 1 記載の非水電解質電池用正極活物質。

【請求項 3】 リチウム複合マンガン酸化物の出発原料を所定の組成で混合し、加圧成型した後、 600°C 以上、 900°C 以下の温度で焼成することを特徴とする非水電解質電池用正極活物質の製造方法。

【請求項 4】 スピネル構造を有し、1 次粒子径の大きさが $0.05\ \mu\text{m}$ 以上、 $10\ \mu\text{m}$ 以下で、凝集体を形成しており、BET 法により測定される比表面積が $0.2\ \text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $2\ \text{m}^2/\text{g}$ 以下の範囲であるリチウム複合マンガン酸化物を正極活物質として用いることを特徴とする非水電解質二次電池。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、非水電解質電池用正極及び非水電解質電池に関するものであり、特に、活物質であるスピネル型リチウム複合マンガン酸化物の改良に関する。

【0002】

【従来の技術】

近年、電子機器の高性能化、小型化、ポータブル化に伴い、これらの電子機器の駆動用電源としてよりエネルギー密度の高い二次電池が要求されている。これらの電子機器に使用される二次電池としてはニッケルカドミウム二次電池、鉛蓄電池、ニッケル水素二次電池、リチウムイオン二次電池などが挙げられるが、特

にリチウムイオン二次電池は電池電圧が高く高エネルギー密度を有し、自己放電も少なく、メモリー効果がない等の特徴を有している。

【0003】

現在、リチウムイオン二次電池では、正極には層状構造を有するコバルト酸リチウム (Li_xCoO_2 , $0 \leq x \leq 1$)、負極には層状構造のカーボンが用いられるのが一般的である。コバルト酸リチウムは4 V以上の高い電圧特性を示し、またリチウムイオンのドーブ、脱ドーブに対し比較的安定な構造を保つことができる材料であるが、コバルトは資源的な制約を受けるうえ高価であるために、コバルトを用いない正極材料の実用化が望まれている。

【0004】

コバルトを含まない正極材料の候補としては、層状構造のニッケル酸リチウム (Li_xNiO_2 , $0 \leq x \leq 1$) やスピネル構造をとるマンガン酸リチウム (LiMn_2O_4) が挙げられる。特にマンガン酸リチウムは安価で、安全性も高いことから、次世代の正極材料として注目されている。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】

しかしながら、マンガン酸リチウムは高温保存時やサイクル時において、電解液中へのマンガン溶出による電池特性劣化が指摘されており、実用化のためにはマンガン溶出抑制による電池特性改善が必要である。

【0006】

一般にマンガンの電解液中への溶出を防ぐためには、例えば特開平9-147859号公報に記載されているように、正極活物質の比表面積を小さくすることにより電解液との接触面積を小さくすることが有効であるとされているが、比表面積を小さくするとマンガン溶出は低減されるが、一方で比表面積を小さくすることは粒子径が大きくなることにつながり、リチウムドーブ脱ドーブ時の反応性が悪くなり、高負荷での充放電特性が悪くなるという問題を有している。この反応性の悪さは粒径が大きくなることによりリチウムイオンの拡散が遅くなるためとされており、リチウムの拡散を早くするためには結晶粒径が小さいことが必要である。このように単に粒径を制御するだけではサイクル特性と高負荷特性を両

立させることは困難である。

【0007】

本発明は、このような不都合を解消するために提案されたものであり、サイクル特性と高負荷特性を両立させ得る非水電解質電池用正極活物質を提供することを目的とし、さらにはその製造方法、非水電解質電池を提供することを目的とする。

【0008】

【課題を解決するための手段】

上記の問題を解決するために、正極材料の物性特性とマンガン溶出による電池劣化の問題を調査した結果、マンガン溶出量はBET法により求めた比表面積の値に依存し、BET法により求めた比表面積が小さいほどマンガン溶出量が少なくなることを見いだした。さらにBET法により求めた比表面積は、1次粒子径が小さくてもその1次粒子が凝集体を形成していると小さくなることを見だし、焼成条件、粉碎条件を最適化し、1次粒子の大きさとBET法で求めた比表面積の値を制御することにより本発明を完成させた。ここで言う凝集とは単位粒子（1次粒子）が化学的結合力により数個集合して複合粒子（2次粒子）を形成している状態を言う。

【0009】

すなわち、本発明の非水電解質電池用正極活物質は、スピネル構造を持つリチウム複合マンガン酸化物を含有してなり、その1次粒子径の大きさが $0.05\mu\text{m}$ 以上、 $10\mu\text{m}$ 以下で、凝集体を形成しており、BET法により測定される比表面積が $0.2\text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $2\text{m}^2/\text{g}$ 以下の範囲であることを特徴とするものである。

【0010】

また、本発明の非水電解質電池は、スピネル構造を有し、1次粒子径の大きさが $0.05\mu\text{m}$ 以上、 $10\mu\text{m}$ 以下で、凝集体を形成しており、BET法により測定される比表面積が $0.2\text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $2\text{m}^2/\text{g}$ 以下の範囲であるリチウム複合マンガン酸化物を正極活物質として用いることを特徴とするものである。

【0 0 1 1】

【発明の実施の形態】

以下、本発明を適用した非水電解質電池用正極活物質、その製造方法、これを用いた非水電解質電池について説明する。

【0 0 1 2】

本発明においては、正極活物質としてスピネル構造を持つリチウム複合マンガン酸化物を用いるが、その1次粒子径の大きさを $0.05\mu\text{m}$ 以上、 $10\mu\text{m}$ 以下と規定した。1次粒子径が $10\mu\text{m}$ より大きくなると高率放電特性が悪化し、また、 $0.05\mu\text{m}$ より小さくなれば凝集による十分なマンガン溶出抑制効果が得られない。

【0 0 1 3】

好ましい1次粒子径の大きさは $0.1\mu\text{m}$ 以上、 $5\mu\text{m}$ 以下で、さらに好ましくは $0.5\mu\text{m}$ 以上、 $3\mu\text{m}$ 以下である。

【0 0 1 4】

さらに、上記の1次粒子径を有する材料が凝集した時のBET法により測定した比表面積の値が $0.2\text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $2\text{m}^2/\text{g}$ 以下であると規定した。このように規定した理由としては、比表面積が $0.2\text{m}^2/\text{g}$ より小さくなると高率放電特性が悪化し、また比表面積が $2\text{m}^2/\text{g}$ より大きくなると凝集によってもマンガン溶出が抑制されなくなるからである。

【0 0 1 5】

比表面積の規定範囲のうち、好ましい範囲は $0.2\text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $1\text{m}^2/\text{g}$ 以下であり、さらに好ましくは $0.25\text{m}^2/\text{g}$ 以上、 $0.6\text{m}^2/\text{g}$ 以下である。

【0 0 1 6】

上記スピネル構造を持つリチウム複合マンガン酸化物（スピネル型マンガン酸リチウム）は、Ti, V, Cr, Fe, Co, Ni, Alからなる群のいずれか1種類以上の添加元素を原子比で0.3以下まで含有することができる。添加元素の含有量を原子比で0.3以下と規定した理由としては、添加元素の含有量が0.3より多くなるとスピネル構造を維持することが困難となり電池特性が著しく低下するからである。

【0017】

したがって、上記リチウム複合マンガン活物質は、一般式 $\text{Li}_x\text{Mn}_{2-y}\text{M}_y\text{O}_4$ (ただし、 $0.90 \leq x \leq 1.4$ 、 $y \leq 0.30$ であり、MはTi, V, Cr, Fe, Co, Ni, Alからなる群のいずれか1種類以上を表す。) で表すことができる。

【0018】

好ましい添加元素の含有量は0.15以下であり、より好ましくは0.10以下である。

【0019】

このようなりチウム複合マンガン酸化物を得るには、リチウム複合マンガン酸化物の出発原料を所定の組成で混合し、加圧成型した後、600℃以上、900℃以下の温度で焼成すればよい。

【0020】

本発明では焼成温度を600℃以上、900℃以下に規定したが、焼成温度が600℃より低いと1次粒子の十分な凝集が起こらず比表面積が小さくならず、また900℃より高いと1次粒子の粗大化が進行し、1次粒子径が規定値より大きくなってしまうからである。好ましい焼成温度は600℃以上、850℃以下であり、さらに好ましくは650℃以上、850℃以下である。

【0021】

以上のように生成されたマンガン酸リチウムを正極活物質として非水電解質電池（例えば非水電解質二次電池）に適用する場合には、例えば以下のような負極と電解液との組み合わせにおいて適用できる。

【0022】

負極には、リチウムを可逆的にドーブ脱ドーブ可能なものであればよく、熱分解炭素類、コークス類（ピッチコークス、ニードルコークス、石油コークス等）、グラファイト類、ガラス状炭素類、有機高分子化合物焼成体（フェノール樹脂、フラン樹脂等を適当な温度で焼成し炭素化したもの）、炭素繊維、活性炭などの炭素質材料、あるいは金属リチウム、リチウム合金の他、ポリアセン、ポリピロール等のポリマーが使用可能である。

【0023】

電解液には、リチウム塩を電解質として、これを有機溶媒に溶解させた電解液が用いられる。ここで有機溶媒としては特に限定されるものではないが、例えばプロピレンカーボネート、エチレンカーボネート、1, 2-ジメトキシエタン、 γ -ブチロラクトン、テトラヒドロフラン、2-メチルテトラヒドロフラン、1, 3-ジオキソラン、スルホラン、アセトニトリル、ジエチルカーボネート、ジプロピルカーボネート等の単独もしくは2種類以上の混合溶媒が使用可能である。

【0024】

電解質には LiClO_4 , LiAsF_6 , LiPF_6 , LiBF_4 , $\text{LiB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$, LiCl , LiBr , $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{Li}$, $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Li}$ 等が使用可能である。

【0025】

また、非水溶媒に電解質が溶解されてなる非水電解液を用いた非水電解液電池ばかりでなく、マトリクス高分子中に電解質が分散されてなる固体電解質を用いた電池や、膨潤溶媒を含有するゲル状の固体電解質を用いた電池についても適用可能である。さらに、二次電池のみならず、一次電池についても適用可能である。

【0026】

本発明の電池は、円筒型、角型、コイン型、ボタン型等、その形状については特に限定されることはなく、また、薄型、大型等の種々の大きさにすることができる。

【0027】

次に、本発明を適用した非水電解質電池の具体的構造例、及びその製造方法について説明する。

【0028】

図1に示すのは、円筒型の非水電解質電池の例である。このような非水電解質電池1は、次のようにして製造される。

【 0 0 2 9 】

正極 2 は、正極活物質（スピネル型のリチウム複合マンガン酸化物）と結着剤とを含有する正極合剤を、正極集電体となる例えばアルミニウム箔等の金属箔上に均一に塗布、乾燥して正極活物質層を形成することにより作製される。上記正極合剤の結着剤としては、公知の結着剤を用いることができるほか、上記正極合剤に公知の添加剤等を添加することができる。

【 0 0 3 0 】

負極 3 は、負極活物質となる炭素材料と、結着剤とを含有する負極合剤を、負極集電体となる例えば銅箔等の金属箔上に均一に塗布、乾燥して負極活物質層を形成することにより作製される。上記負極合剤の結着剤としては、公知の結着剤を用いることができるほか、上記負極合剤に公知の添加剤等を添加することができる。

【 0 0 3 1 】

以上のようにして得られる正極 2 と、負極 3 とを、例えば微孔性ポリプロピレンフィルムからなるセパレータ 4 を介して密着させ、渦巻型に多数回巻回することにより巻層体が構成される。

【 0 0 3 2 】

次に、その内側にニッケルメッキを施した鉄製の電池缶 5 の底部に絶縁板 6 を挿入し、さらに巻層体を収納する。そして負極の集電をとるために、例えばニッケルからなる負極リード 7 の一端を負極 3 に圧着させ、他端を電池缶 5 に溶接する。これにより、電池缶 5 は負極 3 と導通をもつこととなり、非水電解質電池 1 の外部負極となる。また、正極 2 の集電をとるために、例えばアルミニウムからなる正極リード 8 の一端を正極 2 に取り付け、他端を電流遮断用薄板 9 を介して電池蓋 1 0 と電氣的に接続する。この電流遮断用薄板 9 は、電池内圧に応じて電流を遮断するものである。これにより、電池蓋 1 0 は正極 2 と導通をもつこととなり、非水電解質電池 1 の外部正極となる。

【 0 0 3 3 】

次に、この電池缶 5 の中に非水電解液を注入する。この非水電解液は、電解質を非水溶媒に溶解させて調製される。

【0034】

次に、アスファルトを塗布した絶縁封口ガスケット 11 を介して電池缶 5 をか
しめることにより電池蓋 10 が固定されて円筒型の非水電解質電池 1 が作製され
る。

【0035】

なお、この非水電解質電池 1 においては、図 1 に示すように、負極リード 7 及
び正極リード 8 に接続するセンターピン 12 が設けられているとともに、電池内
部の圧力が所定値よりも高くなったときに内部の気体を抜くための安全弁装置 1
3 及び電池内部の温度上昇を防止するための PTC 素子 14 が設けられている。

【0036】

【実施例】

以下、本発明を適用した具体的な実施例について、実験結果に基づいて説明す
る。

【0037】

実験 1

Li 原料、Mn 原料及び添加元素原料を所定の組成で、合計 2 kg になるよう
に計量し、回転式ボールミルで 5 時間混合した。混合した原料を加圧錠剤成型器
により 400 kgf/cm^2 の圧力で成型を行い、その後大気雰囲気において 8
00℃で 15 時間焼成を行った。焼成した活物質は振動型ボールミルにより 10
分間粉碎を行った。

【0038】

比較例としては回転式ボールミルで 5 時間混合後、加圧成型を行わずに 800
℃、15 時間の焼成を行い、その後振動型ボールミルにより 5 分間粉碎を打った
ものと、10 分間粉碎を行ったものを用いた。

【0039】

得られた正極活物質は SEM による組織観察と BET 法による比表面積測定を
行い、1 次粒子径と比表面積の値を求めた。

【0040】

このようにして得られた活物質の 1 次粒子径、比表面積の大きさを表 1 に示す

【 0 0 4 1 】

【表 1】

	組成	1次粒子径(μm)	比表面積(m^2/g)
実施例1-1	$\text{Li}1.01\text{Mn}2\text{O}_4$	2.5	0.80
実施例1-2	$\text{Li}1.02\text{Mn}1.98\text{Co}0.02\text{O}_4$	1.6	0.52
実施例1-3	$\text{Li}0.96\text{Mn}1.90\text{V}0.10\text{O}_4$	4.0	1.36
実施例1-4	$\text{Li}1.0\text{Mn}1.8\text{Ni}0.2\text{O}_4$	3.1	1.45
実施例1-5	$\text{Li}1.00\text{Mn}1.85\text{Fe}0.15\text{O}_4$	8.2	1.95
実施例1-6	$\text{Li}1.10\text{Mn}1.75\text{Cr}0.25\text{O}_4$	3.6	0.84
比較例1-1	$\text{Li}1.03\text{Mn}0.96\text{Ni}0.04\text{O}_4$	0.8	2.24
比較例1-2	$\text{Li}0.99\text{Mn}0.70\text{Al}0.30\text{O}_4$	2.3	3.58
比較例1-3	$\text{Li}1.08\text{Mn}1.85\text{Co}0.15\text{O}_4$	5.5	0.17

【 0 0 4 2 】

上記の正極活物質を正極材料として、以下に述べる方法で筒型電池を作製し、電池特性を評価した。

【 0 0 4 3 】

正極作製方法は、活物質粉末を 8 6 重量%、導電剤としてグラファイトを 1 0 重量%、結着剤としてポリフッ化ビニリデン (P V d F) 4 重量%を混合し、N-メチル-2-ピロリドン (NMP) に分散させて正極合剤スラリーとした。このスラリーを厚さ 2 0 μm の帯状のアルミニウム箔の両面に均一に塗布、乾燥後、ローラープレス機で圧縮して帯状正極を得た。なお、この正極の充填密度を測定したところ 2. 8 g/cm^3 であった。

【 0 0 4 4 】

次に、負極として、粉末状の人造黒鉛 9 0 重量%に P V d F を 1 0 重量%混合し、NMP に分散させて負極合剤スラリーとした。この合剤スラリーを厚さ 1 0 μm の銅箔の両面に均一に塗布し、乾燥後にローラープレス機で圧縮することにより帯状負極を得た。

【 0 0 4 5 】

以上のように作製された帯状正極、帯状負極を多孔質ポリオレフィンフィルム

を介して多数回巻き回し、渦巻き型の電極体を作製した。この電極体をニッケルメッキを施した鉄製電池缶に収納し、当該電極体の上下両面に絶縁板を配置した。次いで、アルミニウム製正極リードを正極集電体から導出して電池缶の底部に溶接した。

【0046】

一方、電解液は、エチレンカーボネートとメチルエチルカーボネートとの体積混合比が1：1である混合溶液に 1 mol/dm^3 の濃度になるように LiPF_6 を溶解して非水電解液を調製した。

【0047】

最後に、上述の電極体が組み込まれた電池缶内に電解液を注入した後、絶縁封口ガasketを介して電池缶をかしめることにより安全弁、PTC素子並びに電池蓋を固定し、外径が18mmで高さが65mmの円筒系電池を作製した。

【0048】

正極からのマンガン溶出の指標として初期容量に対する200サイクル後の容量比を、また高率放電特性として放電電流750mAと放電電流4500mAの放電容量比を求めた。結果を表2に示す。

【0049】

【表2】

	200サイクル後容量比 (%)	3C/0.5C高率放電容量比 (%)
実施例1-1	88	72
実施例1-2	82	73
実施例1-3	91	78
実施例1-4	86	74
実施例1-5	83	71
実施例1-6	81	73
比較例1-1	71	74
比較例1-2	65	82
比較例1-3	85	38

【0050】

表2からわかるように、実施例1-1～1-6のように粉碎混合、加圧成型、焼成を行い1次粒子径、比表面積が本発明の範囲内となるようにすれば、電池のサイクル容量比と高率放電容量比は良好な値を示すが、比較例で示したように、粉碎混合、焼成のみを行い1次粒子径、比表面積のどちらかが本発明の範囲から外れていると、サイクル容量比、高率放電容量比のいずれかが低下する。

【0051】

実験2

L原料、Mn原料およびNi原料を $\text{Li}_{1.0}\text{Mn}_{1.8}\text{Ni}_{0.2}\text{O}_4$ の組成で合計2kgになるように計量し、回転式ボールミルで5時間混合した。混合した原料を加圧錠剤成型器により $400\text{kgf}/\text{cm}^2$ の圧力で成型し、その後大気雰囲気において種々の温度で15時間焼成を行った後、振動型ボールミルにより10分間粉碎を行った。得られた活物質は組織観察とBET法による比表面積測定を行い、1次粒子径と比表面積の値を求めた。

【0052】

表3にその値を示す。

【0053】

【表3】

	焼成温度(°C)	1次粒子径(μm)	比表面積(m^2/g)
実施例2-1	600	0.2	1.88
実施例2-2	780	3.5	1.34
実施例2-3	800	3.1	1.45
実施例2-4	900	8.2	0.39
比較例2-1	560	0.04	2.47
比較例2-2	920	13.8	0.18

【0054】

上記の正極活物質を正極材料として、実施例1と同様の方法で筒型電池を作製し、電池特性を評価した。正極からのマンガン溶出の指標として、初期容量に対する200サイクル後の容量比を、高率放電特性として放電電流750mAと放

電電流 4 5 0 0 m A の放電容量比を求めた。結果を表 4 に示す。

【 0 0 5 5 】

【表 4】

	200サイクル後容量比 (%)	3C/0.5C高率放電容量比(%)
実施例2-1	87	73
実施例2-2	84	75
実施例2-3	86	74
実施例2-4	83	72
比較例2-1	62	75
比較例2-2	88	32

【 0 0 5 6 】

表 4 から明らかなように、本発明範囲内の温度で焼成を行い、1 次粒子径、比表面積が本発明の範囲内であるものは、サイクル後容量比と高率放電容量比が良好な値を示しているが、比較例のように焼成温度が本発明の範囲から外れ、従来のように 1 次粒子径、比表面積のどちらかが本発明の範囲から外れているものはサイクル容量比、高率放電容量比のいずれかが低下してしまうことがわかる。

【 0 0 5 7 】

【発明の効果】

以上の説明から明らかなように、本発明によれば、スピネル型リチウム複合マンガン酸化物の 1 次粒子径と比表面積を規定することにより、マンガン溶出による電池劣化が少なく、高率放電特性の優れた非水電解質電池用正極活物質、非水電解質電池を提供することができる。

【図面の簡単な説明】

【図 1】

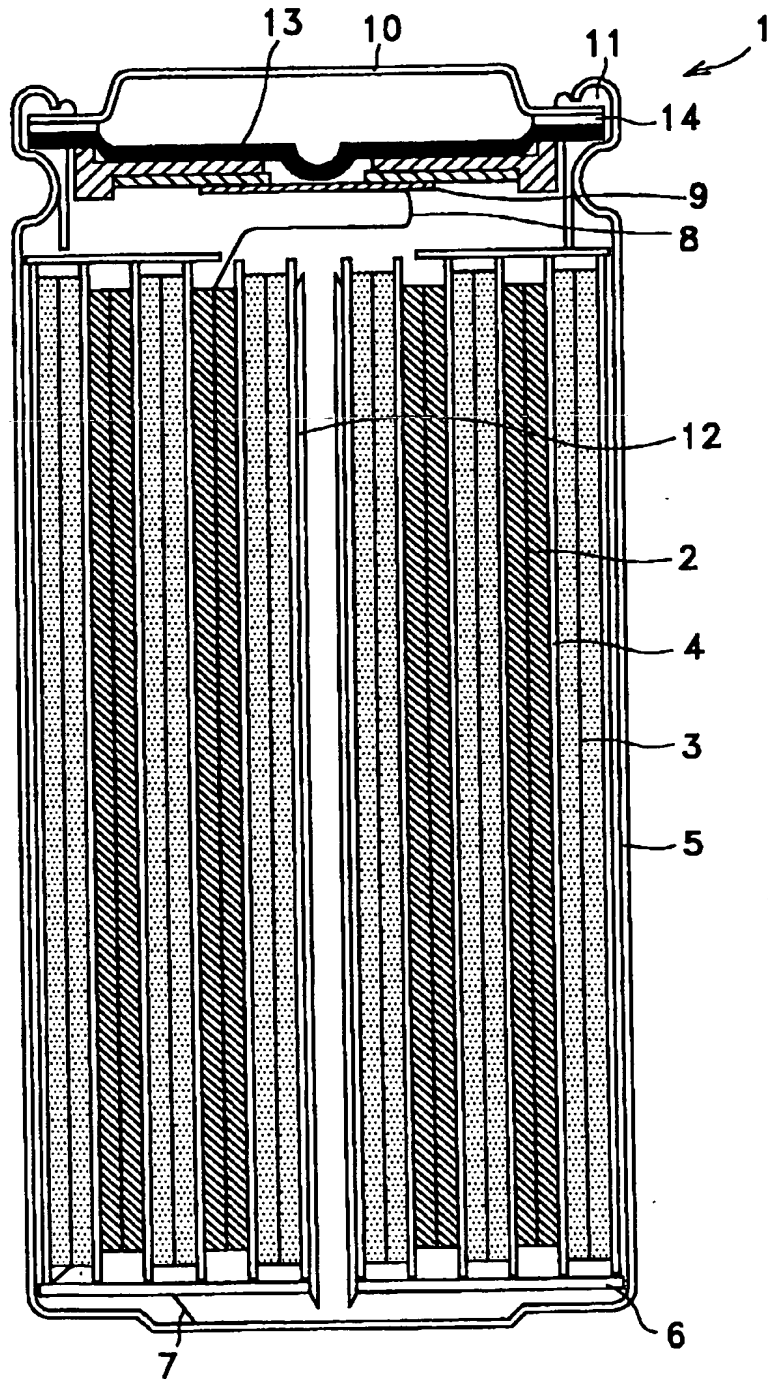
円筒型非水電解質電池の一構成例を示す概略断面図である。

【符号の説明】

2 正極、3 負極、4 セパレータ、5 電池缶

【書類名】 図面

【図 1】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 サイクル特性と高負荷特性を両立させる。

【解決手段】 スピネル構造を持つリチウム複合マンガン酸化物を含有してなる非水電解質電池用正極活物質、さらにはこれを用いた非水電解質電池が開示される。スピネル構造を持つリチウム複合マンガン酸化物は、その 1 次粒子径の大きさが $0.05 \mu\text{m}$ 以上、 $10 \mu\text{m}$ 以下で、凝集体を形成しており、BET 法により測定される比表面積が $0.2 \text{ m}^2/\text{g}$ 以上、 $2 \text{ m}^2/\text{g}$ 以下の範囲である。

【選択図】 図 1

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [000002185]

1. 変更年月日 1990年 8月30日
[変更理由] 新規登録
住 所 東京都品川区北品川6丁目7番35号
氏 名 ソニー株式会社